



CHEMISTRY

BOOKS - CHAAYA PRAKASHINI

(BENGALI)

পরমাণু, অনু ও রাসায়নিক বিক্রিয়া

Example

1. প্রতীক বা চিহ্ন কাকে বলে? উদাহরণ দাও।



Watch Video Solution

2. মৌল অনু কাকে বলে? উদাহরণ দাও।



Watch Video Solution

3. যৌগ অনু কাকে বলে? উদাহরণ দাও।



Watch Video Solution

4. পরমাণুর বৈশিষ্ট্য লেখো।



Watch Video Solution

5. পরমাণুর তিনটি বৈশিষ্ট্য লেখো।



Watch Video Solution

6. চিএসহকারে হাইড্রোজেন পরমাণুর গঠন লেখো।



Watch Video Solution

7. হিলিয়াম পরমাণুর গঠন একটি ছবি এঁকে দেখাও।



Watch Video Solution

8. চিএসহকারে লিথিয়াম পরমাণুর গঠন দেখাও।



Watch Video Solution

9. প্রোটন ও নিউট্রনের মধ্যে একটি সাদৃশ্য ও একটি বৈসাদৃশ্য লেখো।



Watch Video Solution

10. পরমাণু নিস্তড়িং হয় কেন?



[Watch Video Solution](#)

11. কোনো মৌলের একটি পরমাণু কত রকমের কণা দ্বারা গঠিত? কণাগুলির কোনটিতে কীরূপ আধান থাকে?



[Watch Video Solution](#)

12. পরমাণুর কেন্দ্রক বা নিউক্লিয়াস বলতে কী বোঝ?



[Watch Video Solution](#)

13. নিউক্লিয়াস কাকে বলে?



Watch Video Solution

14. পরমাণুর কেন্দ্রে এবং পরমাণুর কেন্দ্রের বাইরে কী কী
কণা থাকে?



Watch Video Solution

15. পারমাণবিক সংখ্যা বা পরমাণু ক্রমাঙ্ক কাকে বলে?

উদাহরণ দাও।



[Watch Video Solution](#)

16. পরমাণুর ভরসংখ্যা কাকে বলে? উদাহরণ দাও।



[Watch Video Solution](#)

17. পারমাণবিক সংখ্যার সাথে ভরসংখ্যার সম্পর্ক কী?



[Watch Video Solution](#)

18. পারমাণবিক সংখ্যা ও ভরসংখ্যা কখন সমান হয়?



Watch Video Solution

19. $2N$ ও N_2 বলতে কী বোঝ?



Watch Video Solution

20. কোনো মৌলের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 6, ভরসংখ্যা 12।
মৌলটিতে অবস্থিত ইলেকট্রন, প্রোটন ও নিউট্রনের
সংখ্যা নির্ণয় করো।



Watch Video Solution

21. প্রদত্ত পরমাণুর ক্ষেত্রে নিউট্রনের সংখ্যা নির্ণয় করো।
হাইড্রোজেন(পরমাণু ক্রমাঙ্ক=1, ভরসংখ্যা=1) , ফ্লুরিন
(পরমাণু ক্রমাঙ্ক=9, ভরসংখ্যা=19), নিয়ন (পরমাণু
ক্রমাঙ্ক=10, ভরসংখ্যা=20)।



[Watch Video Solution](#)

22. ইলেকট্রন ও প্রোটনের মধ্যে তিনটি পার্থক্য লেখো।



[Watch Video Solution](#)

23. নিউট্রন ও ইলেকট্রন মধ্যে তিনটি পার্থক্য লেখো।



Watch Video Solution

24. চিত্রসহ গঠন লেখো : কার্বন পরমাণু



Watch Video Solution

25. চিত্রসহ গঠন লেখো : সোডিয়াম পরমাণু



Watch Video Solution

26. চিত্রসহ গঠন লেখো : ক্লোরিন পরমাণু।



Watch Video Solution

27. হিলিয়াম পরমাণুতে কয়টি ইলেকট্রন, প্রোটন ও নিউট্রন থাকে?



Watch Video Solution

28. Mg পরমাণুর ইলেকট্রন গঠন চিত্র অঙ্কন করো।



Watch Video Solution

29. অক্সিজেন মৌলের পরমাণু চিত্র অঙ্কন করো।



Watch Video Solution

30. Cl^- আয়নের ইলেকট্রন কাঠামো দেখাও।



Watch Video Solution

31. Cl^- আয়নের ইলেকট্রন কাঠামো দেখাও।



Watch Video Solution

32. সোডিয়াম পরমাণু কীভাবে ক্যাটায়ন তৈরি করে তার একটি চিত্র অঙ্কন করো।



Watch Video Solution

33. Mg^{2+} ও F^{-} আয়নের গঠন চিত্রসহ দেখাও।



Watch Video Solution

34. 35 ভরসংখ্যা এবং 17 পারমাণবিক সংখ্যায়ুক্ত পরমাণুর ইলেকট্রন সংখ্যা, প্রোটন সংখ্যা ও নিউট্রন সংখ্যা বের করো। মৌলটির নাম কী ও এর যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

35. পরমাণু ক্রমাঙ্ক 15, ভরসংখ্যা 31 হলে পরমাণুতে উপস্থিত প্রোটন, ইলেকট্রন ও নিউট্রন সংখ্যা উল্লেখ করো।



Watch Video Solution

36. একটি মৌলের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 19 এবং পরমাণুতে উপস্থিত নিউট্রন সংখ্যা 20 হলে মৌলটির পরমাণুর ভরসংখ্যা নির্ণয় করো। পরমাণুটিতে কয়টি ইলেকট্রন আছে?



Watch Video Solution

37. আয়ন কাকে বলে? আয়ন কয়প্রকার ও কী কী?



Watch Video Solution

38. পরমাণু কীভাবে আয়নে পরিণত হয়?



[Watch Video Solution](#)

39. আয়ন কখন সৃষ্টি হয়?



[Watch Video Solution](#)

40. ক্যাটায়ণ ও অ্যানায়ন বলতে কী বোঝ?



[Watch Video Solution](#)

41. ক্যাটায়ণ ও অ্যানায়ন কীভাবে উৎপন্ন হয়?



Watch Video Solution

42. H^+ ও H এর মধ্যে পার্থক্য কী?



Watch Video Solution

43. X^{2+} আয়নটির ইলেকট্রন, প্রোটন ও নিউট্রন সংখ্যা

নির্ণয় করো। [প্রদত্ত : পরমাণু ক্রমাঙ্ক = a, ভরসংখ্যা = b]



Watch Video Solution

44. ইলেকট্রন গ্রহণ ও বর্জনের মাধ্যমে কীভাবে সোডিয়াম ক্লোরাইড অনু গঠিত হয় ব্যাখ্যা করো।



[Watch Video Solution](#)

45. কয়েকটি গুরুত্বপূর্ণ মৌলের ইলেকট্রন গ্রহণ অথবা বর্জনের ফলে তৈরি হওয়া ক্যাটায়ন বা অ্যানায়নের নাম ও চিহ্ন লেখো।



[Watch Video Solution](#)

46. কোনো পরমাণুর ভরসংখ্যা 23 এবং পারমাণবিক সংখ্যা 11 হলে ওই পরমাণুতে আধানযুক্ত কণার সংখ্যা কত?



[Watch Video Solution](#)

47. একটি মৌলের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 8 ও ভরসংখ্যা 16 হলে ওই পরমাণুটিতে কতগুলি নিউট্রন ও ইলেকট্রন থাকে?



[Watch Video Solution](#)

48. মূলক কাকে বলে? উদাহরণ দাও।



Watch Video Solution

49. যোজ্যতা কাকে বলে? উদাহরণ দাও।



Watch Video Solution

50. Na_2ZnO_2 যৌগে উপস্থিত অ্যানায়নটির নাম লেখো। এর যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

51. ফসফেট ও হাইড্রক্সাইড মূলক দুটির সংকেত , তাদের আধান বা চার্জ এবং যোজ্যতা লেখো।



Watch Video Solution

52. NaF এবং $NaOH$ - এই যৌগদুটির মধ্যে উপস্থিত আয়ন, মূলকের নাম ও সংকেত এবং যোজ্যতা লেখো?



Watch Video Solution

53. নাইট্রেট ও সালফেট মূলকের সংকেত, আধান বা চার্জ এবং যোজ্যতা লেখো।



Watch Video Solution

54. $Zn_3(PO_4)_2$ যৌগে মূলকের নাম, সংকেত, আধান ও যোজ্যতা উল্লেখ করো?



Watch Video Solution

55. Al_2O_3 উপস্থিত অক্সিজেনের মোট নেগেটিভ আধান কত?



Watch Video Solution

56. যোজ্যতার ধারণা থেকে অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইডের সংকেত গঠন করো।



Watch Video Solution

57. পটাশিয়াম ডাইক্রোমেট এর সংকেত লেখো। এই যৌগে উপস্থিত অ্যানায়নের আধান বা চার্জ কত?



Watch Video Solution

58. এক, দুই, তিন, চার, পাঁচ, ছয় যোগ্যতাসম্পন্ন কয়েকটি মৌলের নাম লেখো।



Watch Video Solution

59. $K_2Cr_2O_7$, $KMnO_4$, Na_2SO_3 - এই তিনটি যৌগের মধ্যে উপস্থিত মূলকের নাম ও সংকেত এবং যোজ্যতা লেখো।



Watch Video Solution

60. $NaAlO_2$, Na_2ZnO_2 , $NaHSO_4$ - এই তিনটি যৌগের মধ্যে উপস্থিত মূলকের নাম ও সংকেত এবং যোজ্যতা লেখো।



Watch Video Solution

61. $CaCO_3$ সংকেতের তাৎপর্য ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

62. H_2SO_4 সংকেত থেকে কী কী তথ্য জানা যায়?



Watch Video Solution

63. কার্বনেট, অ্যামোনিয়াম এবং বাইকার্বনেট – এই তিনটি মূলকের নাম ও সংকেত এবং যোজ্যতা লেখো।



Watch Video Solution

64. কয়েকটি ঋনাত্মক এবং ধনাত্মক-তড়িৎধর্মী মূলকের
উদাহরণ দাও।



[Watch Video Solution](#)

65. পরিবর্তনশীল যোজ্যতা কাকে বলে? উদাহরণ দাও।



[Watch Video Solution](#)

66. ক্লোরিনের বিভিন্ন যৌগ থেকে বিভিন্ন ধাতুর যোজ্যতা নির্ণয় করো।



Watch Video Solution

67. ফেরাস ক্লোরাইড ও ফেরিক ক্লোরাইড -এর সংকেত লেখো। যৌগে ক্লোরিন পরমাণুর সঙ্গে যুক্ত ধাতু , যৌগে ধাতুর পরমাণু প্রতি ক্লোরিন পরমাণুর সংখ্যা এবং ধাতুর যোজ্যতা লেখো।



Watch Video Solution

68. যোজ্যতার সাহায্যে কীভাবে যৌগিক পদার্থের সংকেত গঠিত হয় উদাহরণসহ ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

69. সোডিয়াম ডাইক্রোমেট ও কিউপ্রাস ক্লোরাইডের সংকেত লেখো।



Watch Video Solution

70. পরিবর্তনশীল যোজ্যতা আছে এমন দুটি ধাতুর চিহ্ন লেখো। তোমার বক্তব্যের সপক্ষে প্রত্যেকটির একটি করে উদাহরণ দাও।



[Watch Video Solution](#)

71. একটি যৌগের সংকেত XY । Y -এর যোজ্যতা 3 হলে X -এর যোজ্যতার মান কত?



[Watch Video Solution](#)

72. একটি যৌগের অক্সাইডের সংকেত M_2O_3 হলে, M এর ক্লোরাইডের সংকেত কী হবে?

 [Watch Video Solution](#)

73. একটি ধাতুর অক্সাইডের সংকেত M_2O_3 হলে ধাতুটির ফসফেটের সংকেত কী হবে?

 [Watch Video Solution](#)

74. নাইট্রিক অক্সাইডের সংকেত নির্ণয় করো?



Watch Video Solution

75. বেরিয়ামের(Ba)যোজ্যতা 2 এবং ফসফেটের(PO_4^{3-}) যোজ্যতা 3 হলে বেরিয়াম ফসফেটের সংকেত লেখো।



Watch Video Solution

76. কোনো মৌলের চিহ্ন ও তার যোজ্যতার সাহায্যে কীভাবে প্রদত্ত যৌগগুলির সংকেত নির্ণয় করবে? অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইড, অ্যামোনিয়াম সালফেট, মিথেন, হাইড্রোজেন সালফাইড।





[Watch Video Solution](#)

77. যৌগের সংকেত লেখো ও যোজ্যতা নির্ণয় করো:
ফেরিক ক্লোরাইড যৌগে লোহার যোজ্যতা



[Watch Video Solution](#)

78. যৌগের সংকেত লেখো ও যোজ্যতা নির্ণয় করো:
অ্যামোনিয়াম কার্বনেট যৌগে অ্যামোনিয়াম মূলকের
যোজ্যতা



[Watch Video Solution](#)

79. যৌগের সংকেত লেখো ও যোজ্যতা নির্ণয় করো:

সোডিয়াম বাইসালফেট যৌগে বাইসালফেটের যোজ্যতা



Watch Video Solution

80. যৌগের সংকেত লেখো ও যোজ্যতা নির্ণয় করো:

ক্যালশিয়াম ফসফেট যৌগে ফসফেট মূলকের
যোজ্যতা।



Watch Video Solution

81. সংকেত লেখো- সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইড



Watch Video Solution

82. সংকেত লেখো-সালফিউরিক অ্যাসিড



Watch Video Solution

83. সংকেত লেখো-ফেরাস ক্লোরাইড



Watch Video Solution

84. সংকেত লেখো- ফেরিক অক্সাইড



Watch Video Solution

85. শূন্যস্থান পূরণ করো : সোডিয়াম ক্লোরাইড -এর
সংকেত হল __ |



Watch Video Solution

86. কার্বন টেট্রাক্লোরাইড, ফসফরাস পেন্টাক্লোরাইড,
অ্যামোনিয়া, সালফার টেট্রাফ্লুওরাইড – যৌগগুলিতে

উপস্থিত বিভিন্ন মৌলের নাম, ওই মৌলগুলির চিহ্ন ও যোজ্যতা এবং যৌগ গুলির সংকেত লেখো।



[Watch Video Solution](#)

87. জিংক অক্সাইড, ম্যাগনেশিয়াম অক্সাইড, জিংক সালফাইড ও ক্যালশিয়াম কার্বনেটের সংকেত লিখবে কীভাবে?



[Watch Video Solution](#)

88. যৌগগুলির রাসায়নিক নাম লেখো: H_2O_2 ,
 $Ba(OH)_2$, SiO_2 , Na_2HPO_4 । প্রতিক্ষেত্রে উপস্থিত
পরমাণুর সংখ্যা লেখো।



Watch Video Solution

89. প্ল্যাটিনামের চিহ্ন হল-

A. Pn

B. Pb

C. Pd

D. Pt

Answer:



Watch Video Solution

90. কুরিয়াম মৌলটির চিহ্ন-

A. Ku

B. Cu

C. Cm

D. Km

Answer:



Watch Video Solution

91. নিয়নের চিহ্ন হল-

A. Na

B. Ne

C. Ni

D. No

Answer:



Watch Video Solution

92. পারদের চিহ্ন হল-

A. P

B. Pb

C. Sm

D. Hg

Answer:



Watch Video Solution

93. টিনের চিহ্ন হল-

A. Tn

B. T

C. Sn

D. Mn

Answer:



Watch Video Solution

94. সিসার চিহ্ন-

A. L

B. P

C. Pb

D.

Answer:



Watch Video Solution

95. ম্যান্গানিজ ধাতুর চিহ্ন-

A. Mn

B. Mg

C. Al

D.

Answer:



Watch Video Solution

96. অ্যালুমিনিয়ামের চিহ্ন হল-

A. Al

B. Sn

C. Hg

D. Pb

Answer:



Watch Video Solution

97. পটাশিয়ামের চিহ্ন হল-

A. P

B. Pb

C. Pt

D. K

Answer:



Watch Video Solution

98. পদার্থের রাসায়নিক ধর্মের জন্য দায়ী-

A. প্রোটন

B. ইলেকট্রন

C. নিউট্রন

D. নিউক্লিয়াস

Answer:



Watch Video Solution

99. পরমাণুর গঠনে সবচেয়ে ভারী কণা-

A. ইলেকট্রন

B. প্রোটন

C. নিউট্রন

D. কোনটিই নয়

Answer:



Watch Video Solution

100. কোনো মৌলের পারমানবিক সংখ্যা 6 হলে তার নিউক্লিয়াসে প্রোটন সংখ্যা হবে-

A. 6

B. 12

C. 18

D. 20

Answer:



Watch Video Solution

101. পরমাণুর কেন্দ্রককে ঘিরে বিভিন্ন পথে ঘুরে বেড়ায়-

A. প্রোটন

B. নিউট্রন

C. ইলেকট্রন

D.

Answer:



Watch Video Solution

102. মৌলিক পদার্থের প্রতিটি পরমাণুতে-

- A. প্রোটন ও নিউট্রন সংখ্যা সমান হয়
- B. প্রোটন ও ইলেকট্রন সংখ্যা সমান হয়
- C. নিউট্রন ও ইলেকট্রন সংখ্যা সমান হয়
- D. সবকটিই সঠিক

Answer:



Watch Video Solution

103. $_{17}^{35}\text{Cl}$ এর পরমাণু ক্রমাঙ্ক ও নিউট্রন সংখ্যার যথাক্রমিক মান হল-

A. 17,18

B. 35,17

C. 18,17

D. 17,35

Answer:



Watch Video Solution

104. পরমাণুর নিস্তড়িং কণাটি হল-

A. ইলেকট্রন

B. প্রোটন

C. নিউট্রন

D.

Answer:



Watch Video Solution

105. নিউট্রনবিহীন মৌল হল-

A. হিলিয়াম

B. হাইড্রোজেন

C. অক্সিজেন

D. নাইট্রোজেন

Answer:



Watch Video Solution

106. কার্বনে উপস্থিত প্রোটন সংখ্যা-

A. 2

B. 5

C. 6

D.

Answer:



Watch Video Solution

107. পরমাণুর ঋনাত্মক তড়িৎ আধানযুক্ত কণার নাম-

A. প্রোটন

B. ইলেকট্রন

C. নিউট্রন

D.

Answer:



Watch Video Solution

108. পরমাণুর নিউক্লিয়াস-

- A. ধনাত্মক আধানযুক্ত
- B. ঋনাত্মক আধানযুক্ত
- C. নিস্ফল
- D. কোনোটিই নয়

Answer:



Watch Video Solution

109. Al_2O_3 যৌগে Al পরমাণুর সংখ্যা-

A. 3

B. 4

C. 1

D. 2

Answer:



Watch Video Solution

110. ঞনাত্মক আধানযুক্ত আয়নকে বলা হয়-

A. অ্যানায়ন

B. ক্যাটায়ন

C. প্রোটন

D. ইলেকট্রন

Answer:



Watch Video Solution

111. কোনো ক্যাটায়নে প্রোটিন সংখ্যা p ও ইলেকট্রন সংখ্যা e হলে এদের সম্পর্ক হল-

A. $P=e$

B. $p > e$

C. $p < e$

D. সবকটিই হতে পারে

Answer:



Watch Video Solution

112. কোনো পরমাণু থেকে ইলেকট্রন বেরিয়ে গেলে

উৎপন্ন হয়-

A. ক্যাটায়ন

B. অ্যানায়ন

C. মূলক

D.

Answer:



Watch Video Solution

113. নুনের সোডিয়াম ক্লোরাইড জলে দ্রবীভূত হলে উৎপন্ন হয়-

A. $Na^+ Cl^{2-}$ আয়ন

B. $Na^{2+} \text{ ও } Cl^-$ আয়ন

C. $Na^{2+} \text{ ও } Cl^2 -$ আয়ন

D. $Na^+ \text{ ও } Cl^-$ আয়ন

Answer:



Watch Video Solution

114. প্রোটিন সংখ্যার থেকে ইলেকট্রন সংখ্যা বেশি হলে
তৈরি হবে-

A. অ্যানায়ন

B. ক্যাটায়ন

C. প্রশম

D. কোনোটিই নয়

Answer:



Watch Video Solution

115. Na^+ - এর মধ্যে ইলেকট্রন সংখ্যা-

A. 12

B. 10

C. 11

D. 9

Answer:



Watch Video Solution

116. ক্যালশিয়াম পরমাণু দুটি ইলেকট্রন ছেড়ে দিলে হবে-

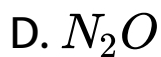


Answer:



Watch Video Solution

117. নাইট্রেট মূলকের সংকেত হল-

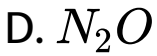


Answer:



Watch Video Solution

118. অ্যামোনিয়াম আয়ন এর সংকেত হল-



Answer:



Watch Video Solution

119. সালফিউরিক অ্যাসিডের অনুতে পরমাণু সংখ্যা-

A. 3

B. 6

C. 7

D. 10

Answer:



Watch Video Solution

120. $AlCl_3$ যৌগে Al এর যোজ্যতা-

A. 1

B. 2

C. 3

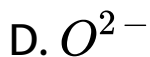
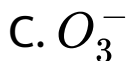
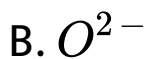
D. 4

Answer:



Watch Video Solution

121. Al_2O_3 তে উপস্থিত অ্যানায়নটি হল-



Answer:



Watch Video Solution

122. অ্যামোনিয়াম মূলকের আধান হল-

A. -1

B. -2

C. 1

D. 2

Answer:



Watch Video Solution

123. ফসফেট মূলকের যোজ্যতা-

A. 2

B. 3

C. 4

D.

Answer:



Watch Video Solution

124. সালফেট আয়নের চার্জ-

A. 1

B. 2

C. 3

D.

Answer:



Watch Video Solution

125. $NaOH$ এ হাইড্রক্সিদ মূলক (OH^-) এর যোজ্যতা

কত? –

A. 1

B. 2

C. 3

D. 5

Answer:



Watch Video Solution

126. পরিবর্তনশীল যোজ্যতা দেখায় এমন একটি মৌলের

নাম হল-

A. Na

B. Ca

C. Cu

D. K

Answer:



Watch Video Solution

127. সর্বাধিক সংখ্যক যোজ্যতা আছে যে মৌলের সেটি হল-

A. নাইট্রোজেন

B. কপার

C. সালফার

D. হাইড্রোজেন

Answer:



Watch Video Solution

128. বেরিয়াম হাইড্রক্সাইড ($BaOH_2$) এর একটি অনুতে

উপস্থিত পরমাণুর সংখ্যা-

A. 2

B. 3

C. 5

D. 7

Answer:



Watch Video Solution

129. নীচের মৌলগুলির মধ্যে পরিবর্তনশীল যোজ্যতা দেখায় না-

A. N

B. K

C. Ni

D. S

Answer:



Watch Video Solution

130. অঅ্যালুমিনিয়াম ফসফেটের একটি অনুতে মোট
পরমাণু সংখ্যা-

A. 6

B. 17

C. 4

D. 16

Answer:



Watch Video Solution

131. ফেরিক ক্লোরাইড যৌগে ফেরিক আয়নের যোজ্যতা

হল-

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer:



Watch Video Solution

132. পরিবর্তনশীল যোজ্যতা নেই এমন একটি মৌল হল-

A. পারদ

B. টিন

C. সোডিয়াম

D. কপার

Answer:



Watch Video Solution

133. ক্লোরিনের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 17 , নিউট্রন সংখ্যা 18

হলে ভরসংখ্যা হবে-

A. 17

B. 18

C. 35

D.

Answer:



Watch Video Solution

134. $Al_2(SO_4)_3$ অনুতে পরমাণু সংখ্যা-

A. 5

B. 17

C. 15

D. 0

Answer:



Watch Video Solution

135. তামার ইক্ যোজ্যতা হল-

A. 1

B. 2

C. 3

D.

Answer:



Watch Video Solution

136. ফেরিক যৌগে আয়রনের যোজ্যতা-

A. 1

B. 2

C. 3

D. 0

Answer:

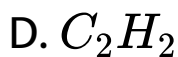
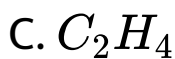


Watch Video Solution

137. ইথিলিনের সংকেত-

A. CH_4

B. CH_2



Answer:



Watch Video Solution

138. হাইড্রোজেন ক্লোরাইড জলে দ্রবীভূত হলে উৎপন্ন হয়-



D. H^2+ ও $3Cl^-$ আয়ন

Answer:



Watch Video Solution

139. পটাসিয়াম হাইড্রোক্সাইড এর সংকেত KOH । এই
অনুতে কত ধরনের পরমাণু আছে তার সংখ্যা হল-

A. 1

B. 2

C. 3

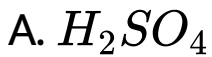
D. 5

Answer:



Watch Video Solution

140. সালফিউরিক অ্যাসিডের সংকেত হল–



Answer:



Watch Video Solution

141. হাইড্রোজেন পারক্সাইড (H_2O_2) যৌগের একটি
অনুতে উপস্থিত পরমাণুর সংখ্যা হল-

A. 1

B. 3

C. 4

D. অসংখ্য

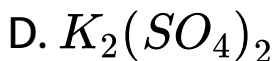
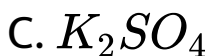
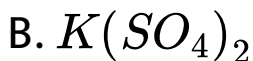
Answer:



Watch Video Solution

142. পটাসিয়াম সালফেট K^+ ও SO_4^{2-} আয়ন আছে।

তাহলে পটাসিয়াম সালফেটের কী সংকেত হবে-

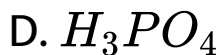
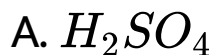


Answer:



Watch Video Solution

143. মিউরিয়টিক অ্যাসিড হল-

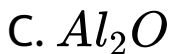
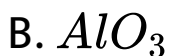
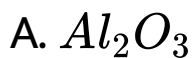


Answer:



Watch Video Solution

144. অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইডের সংকেত-

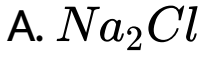


Answer:



Watch Video Solution

145. সাধারণ খাদ্যলবনের সংকেত-



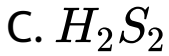
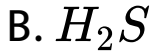
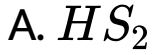
D.

Answer:



Watch Video Solution

146. হাইড্রোজেন সালফাইডের সংকেত-



D.

Answer:



Watch Video Solution

147. ফসফেট মূলকের সংকেত PO_4^{3-} হলে

ক্যালশিয়াম ফসফেট অনু গঠন করতে কটি Ca^{2+}

আয়ন চাই-

A. 1

B. 2

C. 3

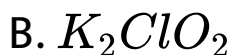
D. 1.5

Answer:



Watch Video Solution

148. পটাশিয়াম ক্লোরেটের সংকেত হল-

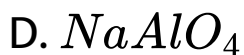
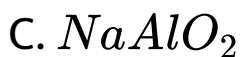
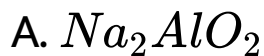


Answer:



Watch Video Solution

149. সোডিয়াম অ্যালুমিনেটের সংকেত-



Answer:



Watch Video Solution

150. কস্টিক পটাশের সংকেত হল-

A. $NaOH$

B. KOH

C. CaO

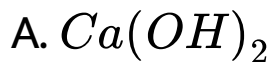
D. $Ca(OH)_2$

Answer:



Watch Video Solution

151. কস্টিক সোডার সংকেত-

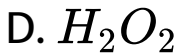
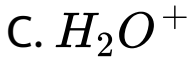
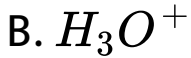


Answer:



Watch Video Solution

152. হাইড্রক্সোনিয়াম আয়নের সংকেত-



Answer:



Watch Video Solution

153. একটি ইলেকট্রনের ভর একটি প্রোটনের ভরের-

A. 20000 ভাগের 1 ভাগ

B. 2000 ভাগের 1 ভাগ

C. 200 ভাগের 1 ভাগ

D. 5000 ভাগের 1 ভাগ

Answer:



Watch Video Solution

154. পরমাণুর কেন্দ্রে থাকে না-

A. প্রোটন

B. নিউট্রন

C. ইলেকট্রন

D. কোনোটিই নয়

Answer:



Watch Video Solution

155. টিনের ল্যাটিন নাম হল-

A. হাইড্রাজিরাম

B. স্ট্যানাম

C. প্লাসাম

D. ক্যালিয়াম

Answer:



Watch Video Solution

156. $CaSO_4$ যৌগে ক্যালশিয়ামের যোজ্যতা হল-

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer:



Watch Video Solution

157. অ্যামোনিয়াম সালফেটে অ্যানায়নটির যোজ্যতা-

A. 1

B. 2

C. 3

D. শূণ্য

Answer:



Watch Video Solution

158. Fe_2O_3 যৌগে Fe এর যোজ্যতা-

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

Answer:



Watch Video Solution

159. কিউপ্রাস ক্লোরাইডের সংকেত হল-

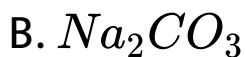
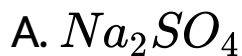


Answer:



Watch Video Solution

160. সোডিয়াম বাই কার্বনেটের সংকেত হল-



Answer:



Watch Video Solution

161. CH_4 যৌগে C এর যোজ্যতা-

A. 0

B. 1

C. 2

D. 4

Answer:



Watch Video Solution

1. টিনের ল্যাটিন নাম ও চিহ্ন লেখো?



Watch Video Solution

2. নিকেলের চিহ্ন কী?



Watch Video Solution

3. লেডের চিহ্ন লেখো?



Watch Video Solution

4. হাইড্রাজিরাফ এর সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

5. বোরন ও জিংক মৌলদুটির চিহ্ন লেখো?



Watch Video Solution

6. ইউরেনিয়াম ও আমেরিসিয়াম এর চিহ্ন লেখো?



Watch Video Solution

7. কোন গ্রহের নাম থেকে প্লুটোনিয়াম মৌলটির নামকরণ করা হয়েছে এবং মৌলটির চিহ্ন কী?

 [Watch Video Solution](#)

8. নিউট্রনবিহীন একটি পরমাণুর নাম লেখো?

 [Watch Video Solution](#)

9. কোন পরমাণুর ভরসংখ্যা ও পরমাণু ক্রমাঙ্ক একই?



 Watch Video Solution

10. 3 অনু জলে কয়টি পরমাণু থাকে?

 Watch Video Solution

11. হিলিয়াম পরমাণুর প্রোটন সংখ্যা =2, নিউট্রন সংখ্যা =2 হলে এর ইলেকট্রন সংখ্যা ও ভরসংখ্যা কত?

 Watch Video Solution

12. পরমাণুর নিউক্লিয়াসে কী থাকে?



Watch Video Solution

13. পরমাণুর নিউক্লিয়াস কোন্ চার্জযুক্ত হয়?



Watch Video Solution

14. কোনো পরমাণুর প্রোটন সংখ্যাকে কী বলে?



Watch Video Solution

15. (+) ও (-) চিহ্ন দিয়ে পরমাণুর কোন কোন কণাকে সূচিত করা হয়?



Watch Video Solution

16. যে পথে ইলেকট্রনগুলি নিউক্লিয়াসের চারদিকে ঘোরে তাকে কী বলে?



Watch Video Solution

17. পরমাণুর অন্তর্গত নিস্তড়িং কণার নাম কী?



[Watch Video Solution](#)

18. পরমাণুর কোন কোন অংশে প্রোটন, নিউট্রন ও ইলেকট্রন থাকে?



[Watch Video Solution](#)

19. নিউক্লিয়াসে ইলেকট্রন থাকতে পারে কী?



[Watch Video Solution](#)

20. প্রোটনের তড়িৎ আধানের প্রকৃতি কী?



Watch Video Solution

21. ইলেকট্রন কীরূপ কণা?



Watch Video Solution

22. কোনো মৌলের পরমাণুতে প্রোটন সংখ্যা m ও নিউট্রন সংখ্যা n হলে মৌলটির পরমাণুর ভরসংখ্যা কত?



Watch Video Solution

23. একটি ইলেকট্রনের তুলনায় একটি প্রোটন কতগুণ বেশি ভারী?



[Watch Video Solution](#)

24. পরমাণুর কোন দুটি কণা সংখ্যার যোগফলকে ভরসংখ্যা বলে?



[Watch Video Solution](#)

25. পরমাণু কয়টি ও কী কী কণা দ্বারা গঠিত?



Watch Video Solution

26. সোডিয়ামের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 11, ভরসংখ্যা 23। এর নিউট্রন সংখ্যা কত?



Watch Video Solution

27. ক্লোরিন পরমাণুর প্রোটন, ইলেকট্রন ও নিউট্রন সংখ্যা কত?



Watch Video Solution

28. পরমাণু ও আয়নে কোন মৌলিক কণাটির সংখ্যার পার্থক্য হয়?



Watch Video Solution

29. Na এবং Na^+ এ প্রোটন সংখ্যার কী পার্থক্য রয়েছে?



Watch Video Solution

30. কোন ধরনের আয়নে সংশ্লিষ্ট পরমাণুর চেয়ে বেশি সংখ্যক ইলেকট্রন উপস্থিত থাকে?



Watch Video Solution

31. একটি এক পরমাণুক অ্যানায়নের সংকেত লেখো যার চার্জ (-1)।



Watch Video Solution

32. Ca পরমাণু দুটি 2 ইলেকট্রন ত্যাগ করলে , উৎপন্ন
আয়নের সংকেত কী হবে?



[Watch Video Solution](#)

33. পরমাণু থেকে এক বা একাধিক ইলেকট্রন বেরিয়ে
গেলে কী আয়ন উৎপন্ন হয়?



[Watch Video Solution](#)

34. পরমাণুতে প্রোটন সংখ্যার তুলনায় ইলেকট্রন সংখ্যা বেশি হলে কী ধরনের আয়ন উৎপন্ন হবে?



Watch Video Solution

35. অ্যালুমিনিয়াম পরমাণু তিনটি ইলেকট্রন ছাড়লে উৎপন্ন আয়নটির চিহ্ন কী হবে?



Watch Video Solution

36. প্রদত্ত মৌলগুলির কে ক্যাটায়ন ও কে অ্যানায়ন হবে

লেখো: Na, Cl



Watch Video Solution

37. Cl^- আয়নে ইলেকট্রন সংখ্যা লেখো।



Watch Video Solution

38. Na পরমাণু একটি ইলেকট্রন ছেড়ে দিলে কী হবে?



Watch Video Solution

39. Na^+ আয়নে ইলেকট্রন সংখ্যা কত?



Watch Video Solution

40. অক্সিজেন মৌলের পরমাণু ইলেকট্রন গ্রহণ করলে
কী আয়ন উৎপন্ন করবে?



Watch Video Solution

41. একটি ধনাত্মক তড়িৎকর্ষী মূলকের সংকেত লেখো?



[Watch Video Solution](#)

42. অ্যামোনিয়াম আয়নের সংকেত লেখো?



[Watch Video Solution](#)

43. একটি ঋনাত্মক তড়িৎধর্মী মূলকের সংকেত লেখো?



[Watch Video Solution](#)

44. শূন্যযোজী তিনটি মৌলের নাম লেখো?



Watch Video Solution

45. SO_2 ও SO_4^{2-} এর মধ্যে কোনটি মূলক ও কোনটি যৌগ?



Watch Video Solution

46. সংকেত লেখো: সোডিয়াম সায়ানাইড।



Watch Video Solution

47. $K_2Cr_2O_7$ যৌগে উপস্থিত ক্যাটায়ন ও অ্যানায়ন কোনগুলি?



Watch Video Solution

48. ফসফেট (PO_4^{3-}) মূলকের যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

49. সালফেট মূলকের সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

50. সোডিয়াম বাইসালফেটের সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

51. কার্বনেট মূলকের সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

52. পটাশিয়াম পারম্যাঙ্গানেট ও সোডিয়াম জিংকেট এর
সংকেত লেখো?



[Watch Video Solution](#)

53. হাইড্রক্সোনিয়াম আয়নের সংকেত লেখো?



[Watch Video Solution](#)

54. ফসফেট মূলকের সংকেত লেখো?



[Watch Video Solution](#)

55. কার্বনেট মূলকের আধান বা চার্জ কত?



Watch Video Solution

56. Na_2S যৌগে অ্যানায়নের যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

57. নাইট্রেট মূলকের যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

58. অ্যালুমিনিয়াম হাইড্রক্সাইডের সংকেত লেখো?



[Watch Video Solution](#)

59. অ্যালুমিনিয়াম কার্বনেটের সংকেত লেখো?



[Watch Video Solution](#)

60. ম্যাগনেশিয়াম সালফেটের সংকেত কী?



[Watch Video Solution](#)

61. অ্যামোনিয়াম ডাইক্রোমেট যৌগটির সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

62. অ্যালুমিনিয়াম বাইসালফেটের সংকেত কী?



Watch Video Solution

63. সংকেত লেখো : নাইট্রাইট মূলক



Watch Video Solution

64. সংকেত লেখো : নাইট্রিক অ্যাসিড।



[Watch Video Solution](#)

65. ম্যাগনেশিয়াম নাইট্রেটের সংকেত কী?



[Watch Video Solution](#)

66. সংকেত লেখো : অ্যালুমিনিয়াম নাইট্রাইড



[Watch Video Solution](#)

67. সংকেত লেখো : সোডিয়াম বাইসালফেট।



[Watch Video Solution](#)

68. যোজ্যতা ইলেকট্রন কাকে বলে?



[Watch Video Solution](#)

69. নাইট্রেট ও হাইড্রক্সাইড মূলকের সংকেত লেখো?



[Watch Video Solution](#)

70. অ্যালুমিনিয়াম ফসফেট যৌগের সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

71. পটাশিয়াম পারম্যাঙ্গানেট ও পটাশিয়াম ডাইক্রোমেট যৌগের অ্যানায়নগুলির যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

72. CO_2 যৌগে কার্বনের যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

73. একটি মৌলের চিহ্ন লেখো যার পরিবর্তনশীল যোজ্যতা আছে।



Watch Video Solution

74. K_2SO_4 যৌগে K- পরমাণু ও SO_4 মূলকের যোজ্যতা লেখো?



Watch Video Solution

75. জিংক আয়নের চার্জ (+2) ও ক্লোরাইড আয়নের চার্জ (-1) হলে জিংক ক্লোরাইডের সংকেত কী হবে লেখো?



[Watch Video Solution](#)

76. কোনটির দ্বারা বেশি যোজ্যতা বোঝানো হয় – অ্যাস্‌না ইক্‌।



[Watch Video Solution](#)

77. $FeCl_2$ যৌগটির নাম কী?



Watch Video Solution

78. কিউপ্রিক ক্লোরাইডের সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

79. কিউপ্রিক ক্লোরাইড যৌগে কপারের যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

80. $CaCl_2$ (ক্যালশিয়াম ক্লোরাইড) যৌগে Cl (ক্লোরিন)

এর যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

81. $FeCl_2$, $FeCl_3$ যৌগে Fe এর যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

82. $CaCl_2$ যৌগে ক্যালশিয়ামের যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

83. অ্যালুমিনিয়ামের যোজ্যতা 3 ও ক্লোরিনের যোজ্যতা 1 । অ্যালুমিনিয়াম ও ক্লোরিন দ্বারা গঠিত যৌগের সংকেত লেখো।



Watch Video Solution

84. ক্যালশিয়াম ফসফেটের সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

85. একটি ধাতু M এর ফসফেটের সংকেত $M_3(PO_4)_2$

। ধাতুটির অক্সাইড ও ক্লোরাইডের সংকেত লেখো।



Watch Video Solution

86. সোডিয়াম অ্যালুমিনেটের সংকেত কী?



Watch Video Solution

87. প্রদত্ত যৌগটির সংকেত লেখো : অ্যালুমিনিয়াম

সালফেট



Watch Video Solution

88. প্রদত্ত যৌগটির সংকেত লেখো : ম্যাগনেশিয়াম ক্লোরাইড।



Watch Video Solution

89. হাইড্রোজেন সালফাইডের সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

90. Al_2O_3 যৌগে Al এর যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

91. অ্যামোনিয়াম (NH_4^+) ও কার্বনেট (CO_3^{2-})

মূলকের যোজ্যতা যথাক্রমে 1 ও 2 হলে , অ্যামোনিয়াম

কার্বনেটের সংকেত লেখো?



Watch Video Solution

92. CH_4 কোন যৌগের সংকেত?



Watch Video Solution

93. H_2S এ S এর যোজ্যতা কত?



Watch Video Solution

94. A মৌলের যোজ্যতা x এবং B মৌলের যোজ্যতা y । A এবং B দ্বারা গঠিত যৌগের সংকেত লেখো।



Watch Video Solution

95. A ও B এর যোজ্যতা যথাক্রমে 2 ও 4 হলে A ও B এর দ্বারা গঠিত যৌগের সংকেত কী হবে?



Watch Video Solution

96. অ্যামোনিয়াম (NH_4^+) এবং সালফেট (SO_4^{2-}) দ্বারা গঠিত যৌগের সংকেত লেখো এবং যৌগটির একটি ব্যবহার লেখো।



Watch Video Solution

97. ক্যালশিয়াম বাইকার্বনেটে উপস্থিত অ্যানায়নের সংকেত ও যোজ্যতা লেখো।



Watch Video Solution

98. কার্বন টেট্রাক্লোরাইড যৌগের সংকেত লেখো।



Watch Video Solution

99. সংকেত লেখো : ফসফেট পেন্টাক্লোরাইড।



Watch Video Solution

100. অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইডের সংকেত কী?



Watch Video Solution

101. সোডিয়াম ক্লোরাইডের সংকেত কী?



Watch Video Solution

102. খাদ্যলবনে উপস্থিত ক্যাটায়ন ও অ্যানায়নের নাম
লেখো।



Watch Video Solution

103. শূণ্যস্থান পূরণ করো : টিনের চিহ্ন _____।



Watch Video Solution

104. শূণ্যস্থান পূরণ করো : পারদের চিহ্ন হল _____।



Watch Video Solution

105. শূণ্যস্থান পূরণ করো : সিসার ল্যাটিন নাম _____।



[Watch Video Solution](#)

106. শূণ্যস্থান পূরণ করো : হাইড্রার্জিরাম যে মৌলটির ল্যাটিন নাম , তার ইংরেজি নাম হল _____।



[Watch Video Solution](#)

107. শূণ্যস্থান পূরণ করো : সোডিয়াম ধাতুর চিহ্ন _____।



[Watch Video Solution](#)

108. শূণ্যস্থান পূরণ করো : মৌলের _____ জুড়ে মৌল
অনু বা যৌগ অনু তৈরি হয়।



Watch Video Solution

109. শূণ্যস্থান পূরণ করো : একই রকম পরমাণু দ্বারা
গঠিত অনুকে _____ অনু বলে।



Watch Video Solution

110. শূণ্যস্থান পূরণ করো : একই মৌলিক পদার্থের প্রতিটি
পরমাণুর রাসায়নিক ধর্ম _____ হয়।



Watch Video Solution

111. শূণ্যস্থান পূরণ করো : যৌগিক পদার্থের ক্ষুদ্রতম
কণাকে _____ বলে।



Watch Video Solution

112. শূণ্যস্থান পূরণ করো : _____ পরমাণুর নিউক্লিয়াসে
2টি প্রোটন ও 2 টি নিউট্রন থাকে।



[Watch Video Solution](#)

113. শূণ্যস্থান পূরণ করো : একটি প্রোটন এবং একটি
ইলেকট্রনের চার্জের পরিমাণ _____।



[Watch Video Solution](#)

114. শূণ্যস্থান পূরণ করো : একটি ধনাত্মক ও একটি ঋনাত্মক চার্জ একত্রে থাকলে _____ অবস্থার সৃষ্টি হয়।



Watch Video Solution

115. শূণ্যস্থান পূরণ করো : যে পথগুলিতে ইলেকট্রনগুলি নিউক্লিয়াসের চারদিকে ঘোরে তাদের _____ বলে।



Watch Video Solution

116. শূণ্যস্থান পূরণ করো : পরমাণুর ভরসংখ্যা =
_____ + _____।



Watch Video Solution

117. শূণ্যস্থান পূরণ করো : পরমাণুর ঋনাত্মক _____
কণাগুলি _____ কে ঘিরে নির্দিষ্ট কক্ষপথে ঘুরে বেড়ায়।



Watch Video Solution

118. শূণ্যস্থান পূরণ করো : _____ এমন একটি পরমাণুর নাম যার ভরসংখ্যা ও পারমাণবিক ক্রমাঙ্ক একই।



Watch Video Solution

119. শূণ্যস্থান পূরণ করো : $2O_2$ বলতে অক্সিজেনের দুটি _____ কে বোঝায়।



Watch Video Solution

120. শূণ্যস্থান পূরণ করো : Na পরমাণুতে 11 টি ইলেকট্রন ও 12 টি নিউট্রন থাকলে এর ভরসংখ্যা হল _____।



Watch Video Solution

121. শূণ্যস্থান পূরণ করো : সোডিয়াম পরমাণুর পারমাণবিক সংখ্যা 11, Na^+ আয়নে ইলেকট্রন সংখ্যা হল _____।



Watch Video Solution

122. শূণ্যস্থান পূরণ করো : অ্যালুমিনিয়াম পরমাণু তিনটি ইলেকট্রন ত্যাগ করলে Al^+ আয়নটির চিহ্ন হবে_____।



Watch Video Solution

123. শূণ্যস্থান পূরণ করো : প্রোটন _____ তড়িৎযুক্ত, ইলেকট্রন _____ তড়িৎযুক্ত কণা।



Watch Video Solution

124. শূণ্যস্থান পূরণ করো : Mg থেকে $Mg^{(2+)}$ আয়ন

উৎপন্ন হয় ইলেকট্রন _____



Watch Video Solution

125. শূণ্যস্থান পূরণ করো : Cl^{-} আয়নকে _____ আয়ন

বলে।



Watch Video Solution

126. শূণ্যস্থান পূরণ করো : মূলকের আধানের পরিমাণই
ওই মূলকের_____।



Watch Video Solution

127. শূণ্যস্থান পূরণ করো : সোডিয়াম অ্যালুমিনেটের
সংকেত হল_____।



Watch Video Solution

128. শূণ্যস্থান পূরণ করো : কার্বনেট ও বাই কার্বনেট
মূলকের যোজ্যতা যথাক্রমে _____ ও _____।



Watch Video Solution

129. শূণ্যস্থান পূরণ করো : নাইট্রেট, সালফেট ও কার্বনেট
মূলকের সংকেত হল _____, _____ ও _____।



Watch Video Solution

130. শূণ্যস্থান পূরণ করো : তড়িৎগ্রন্থ পরমাণু বা মূলককে
_____ বলা হয়।



Watch Video Solution

131. শূণ্যস্থান পূরণ করো : পটাশিয়াম আয়োডেট এর
সংকেত হল _____।



Watch Video Solution

132. শূণ্যস্থান পূরণ করো : ক্যালশিয়াম বাইকার্বনেটে মোট পরমাণু আছে _____ টি।



Watch Video Solution

133. শূণ্যস্থান পূরণ করো : দুটি মৌলের পরস্পর যুক্ত হওয়ার ক্ষমতাকে ওই মৌলদের _____ বলা হয়।



Watch Video Solution

134. শূণ্যস্থান পূরণ করো : সিলভার ক্লোরাইড যৌগে ক্লোরিন পরমাণুর সংখ্যা _____।



Watch Video Solution

135. শূণ্যস্থান পূরণ করো : সোডিয়াম ক্লোরাইডের সংকেত _____।



Watch Video Solution

136. শূণ্যস্থান পূরণ করো : লেড ক্লোরাইড যৌগে লেডের
যোজ্যতা হল _____।



Watch Video Solution

137. শূণ্যস্থান পূরণ করো : ফেরাস ক্লোরাইডে ($FeCl_2$)
আয়রনের (Fe)যোজ্যতা _____।



Watch Video Solution

138. শূণ্যস্থান পূরণ করো : NH_4^+ মূলকের যোজ্যতা 1
ও SO_4^{2-} মূলকের যোজ্যতা 2 হলে অ্যামোনিয়াম
সালফেটের সংকেত হবে _____।



Watch Video Solution

139. অ্যামোনিয়ার সংকেত হল _____।



Watch Video Solution

140. P_2O_5 যৌগে ফসফরাসের যোজ্যতা _____।



[Watch Video Solution](#)

141. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : সোডিয়ামের ল্যাটিন নাম
ন্যাট্রিয়াম।



[Watch Video Solution](#)

142. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : আর্সেনিকের সংকেত As।



[Watch Video Solution](#)

143. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের
পরমাণুর ভর ও ধর্ম বিভিন্ন হয়।



Watch Video Solution

144. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : নিয়ন গ্যাসের একটি
অনুতে একটি পরমাণু থাকে।



Watch Video Solution

145. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : প্রোটিন ও নিউট্রিনের ভর প্রায় সমান।



Watch Video Solution

146. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : চার রকমের অতিস্ফুদ্র কণা পরমাণুতে থাকতে পারে।



Watch Video Solution

147. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : ক্লোরিনের চিহ্ন ও সংকেত একই।



Watch Video Solution

148. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : পরমাণুর ইলেকট্রন সংখ্যার তারতম্য ঘটলে পরমাণুটি আয়নে পরিণত হয়।



Watch Video Solution

149. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : সাধারণত ধাতু ও অধাতু জুড়ে যৌগ তৈরি হওয়ার সময় ধাতুর পরমাণুগুলি ইলেকট্রন গ্রহণ করে আর অধাতুর পরমাণুগুলি ইলেকট্রন বর্জন করে।



Watch Video Solution

150. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : নাইট্রাইড আয়নের সংকেত N^{3-} ।



Watch Video Solution

151. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : যোজ্যতা সবসময় পূর্ণসংখ্যা হয়।



Watch Video Solution

152. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : আর্গনের যোজ্যতা শূন্য।



Watch Video Solution

153. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : আয়রনের পরিবর্তনশীল যোজ্যতা বর্তমান।





Watch Video Solution

154. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : ফেরিক যৌগে আয়রণ পরমাণুর যোজ্যতা হয় 3।



Watch Video Solution

155. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : হাইড্রোজেনের যোজ্যতা 1।



Watch Video Solution

156. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : কোনো যৌগের সংকেত দেখার সময় ক্যাটায়নগুলির মোট নেগেটিভ চার্জ অ্যানায়নের মোট পজিটিভ চার্জের সমান হতে হয়।



Watch Video Solution

157. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : সোডিয়াম সালফেট যৌগের সংকেত Na_2SO_4 ।



Watch Video Solution

158. সত্য মিথ্যা নির্ণয় করো : পটাশিয়াম সায়ানাইডের সংকেত PCN ।



Watch Video Solution

159. রাসায়নিক বিক্রিয়া কাকে বলে ?



Watch Video Solution

160. বিক্রিয়ক ও বিক্রিয়াজাত পদার্থ কাকে বলে ?

উদাহরণ দাও ।



Watch Video Solution

161. $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ - এই বিক্রিয়ায় কোনগুলি বিক্রিয়ক ও কোনগুলি বিক্রিয়াজাত পদার্থ ?



Watch Video Solution

162. রাসায়নিক বিক্রিয়ার কয়েকটি বৈশিষ্ট্য লেখো ।



Watch Video Solution

163. নীচে कतगुलि यौगेर साधारण नाम देओया आछे । एदेर संकेतगुलि लेखो । कापड़ काचार सोडा, कलिचून, पाथुरे चून, मिडरियेटिक अ्यासिड, चूनापाथर, ठूँते ।



Watch Video Solution

164. रासायनिक समीकरण काके बले ?



Watch Video Solution

165. পোড়াচুনের সঙ্গে জলের বিক্রিয়ার ফলে কী ঘটে ?



Watch Video Solution

166. প্রদত্ত রাসায়নিক সমীকরণটির সমতা বিধান করবে

কীভাবে ? $HgO \rightarrow Hg + O_2$



Watch Video Solution

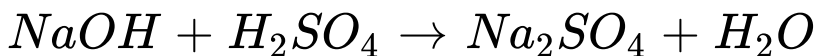
167. প্রদত্ত রাসায়নিক সমীকরণটির সমতা বিধান করবে

কীভাবে ? $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$



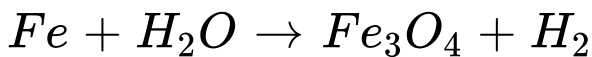
Watch Video Solution

168. সমতাবিধান করো :



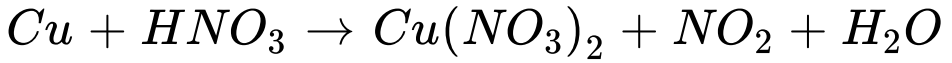
Watch Video Solution

169. সমতাবিধান করো :



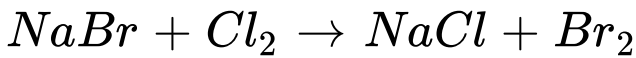
Watch Video Solution

170. সমতাবিধান করো :



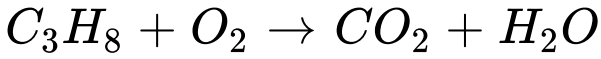
Watch Video Solution

171. সমতাবিধান করো :



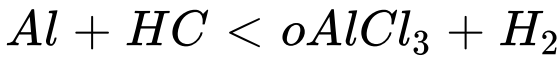
Watch Video Solution

172. সমতাবিধান করো :



 Watch Video Solution

173. সমতাবিধান করো :



 Watch Video Solution

174. সমতাবিধান করো : $Fe_2O_3 + C \rightarrow Fe + CO$



Watch Video Solution

175. সমতাবিধান করো :



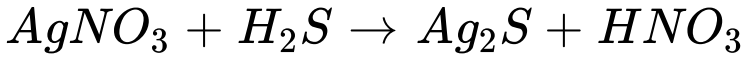
Watch Video Solution

176. সমতাবিধান করো :



Watch Video Solution

177. সমতাবিধান করো :



Watch Video Solution

178. সমতাবিধান করো : $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$



Watch Video Solution

179. সমতাবিধান করো : $KI + Cl_2 \rightarrow KCl + I_2$



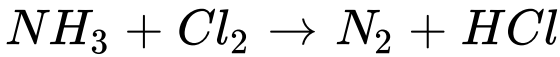
Watch Video Solution

180. সমতাবিধান করো : $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$



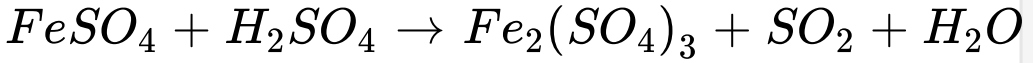
Watch Video Solution

181. সমতাবিধান করো :



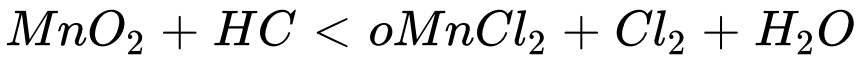
Watch Video Solution

182. সমতাবিধান করো :



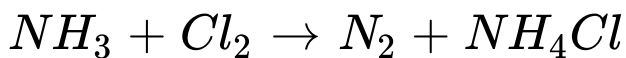
Watch Video Solution

183. সমতাবিধান করো :



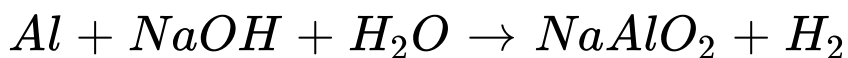
Watch Video Solution

184. সমতাবিধান করো :



Watch Video Solution

185. সমতাবিধান করো :



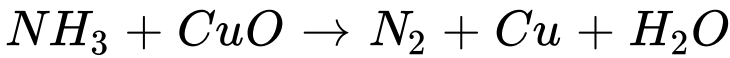
Watch Video Solution

186. সমতাবিধান করো :



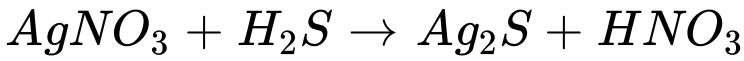
 [Watch Video Solution](#)

187. সমতাবিধান করো :



 [Watch Video Solution](#)

188. সমতাবিধান করো :



Watch Video Solution

189. সমতাবিধান করো : $P_4 + I_2 \rightarrow PI_3$



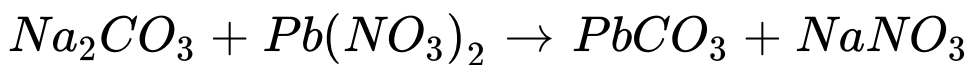
Watch Video Solution

190. সমতাবিধান করো : $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$



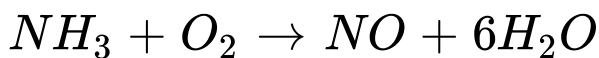
Watch Video Solution

191. সমতাবিধান করো :



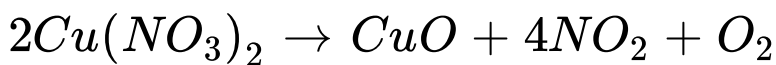
Watch Video Solution

192. সমতাবিধান করো :



Watch Video Solution

193. সমতাবিধান করো :



Watch Video Solution

194. $CO + Cl_2 \rightarrow COCl_2$ -এই বিক্রিয়াটিকে
প্রত্যক্ষ সংযোগ বলা যাবে কি ?



Watch Video Solution

195. $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$, সমীকরণটির সমতাবিধান
করো এবং এটি কী ধরনের বিক্রিয়া (বিয়োজন /প্রত্যক্ষ
সংযোগ / বিনিময় / প্রতিস্থাপন) উল্লেখ করো ।



Watch Video Solution

196. নীচে কিছু প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়ার বিক্রিয়ক
মৌলের নাম দেওয়া হয়েছে । নিজেদের মধ্যে আলোচনা
করে বিক্রিয়াজাত যৌগের নাম ও সংকেত এবং
বিক্রিয়াগুলির সমিত সমীকরণ লেখো । (প্রয়োজনে

শিক্ষক / শিক্ষিকার সাহায্য নাও) বিক্রিয়ক মৌল :

ম্যাগনেসিয়াম ও অক্সিজেন , হাইড্রোজেন ও ক্লোরিন



[Watch Video Solution](#)

197. প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়ার বিপরীত বিক্রিয়াকে কী ধরনের বিক্রিয়া বলা যেতে পারে ?



[Watch Video Solution](#)

198. $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$, সমীকরণটির সমতা বিধান করো । চুনা পাথর উত্তপ্ত করেও কার্বন

ডাইঅক্সাইড

পাওয়া

যায়

(

$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$) । এ দুটির মধ্যে

কোনটিকে বিয়োজন বিক্রিয়া বলা যেতে পারে ?



Watch Video Solution

199. বিয়োজন বিক্রিয়ার সাহায্যে অক্সিজেন গ্যাস উৎপন্ন হয় এমন দুটি বিক্রিয়ার সমীকরণ লেখো ।



Watch Video Solution

200. বিয়োজন বিক্রিয়া ও প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়ার মূল পার্থক্য কী তা উদাহরণসহ ব্যাখ্যা করো ।



Watch Video Solution

201. কিউপ্রিক ক্লোরাইড দ্রবণে দস্তা (জিংক) যোগ করলে কী তৈরি হয় ? সমীকরণটি লেখো । এটি কী ধরনের বিক্রিয়া ?



Watch Video Solution

202. $Zn + CuCl_2 \rightarrow ZnCl_2 + Cu$, এটি কী ধরনের বিক্রিয়া ? বিক্রিয়ক ও বিক্রিয়াজাত পদার্থগুলি কী কী ?



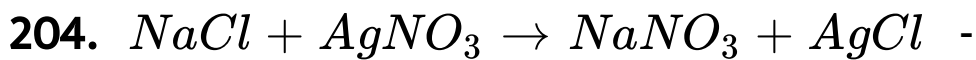
Watch Video Solution

203. $NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + NaNO_3$
বিক্রিয়াটি কী ধরনের বিক্রিয়া ? উত্তরের সপক্ষে যুক্তি দাও

|



Watch Video Solution

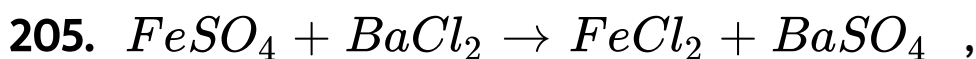


বিক্রিয়ায় কোন্ আয়নের সঙ্গে কোন্ আয়নের বিনিময়

বিক্রিয়া ঘটেছে তা সারণির আকারে লেখো।



Watch Video Solution



প্রদত্ত বিক্রিয়াটি কোন্ ধরনের বিক্রিয়া? বিক্রিয়াটিতে

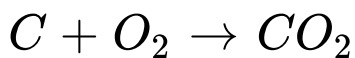
কোন্ যৌগের কোন্ আয়ন/মূলক বেরিয়েছে বা প্রবেশ

করেছে তা সারণির আকারে লিপিবদ্ধ করো।



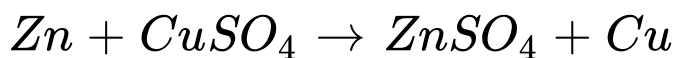
Watch Video Solution

206. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



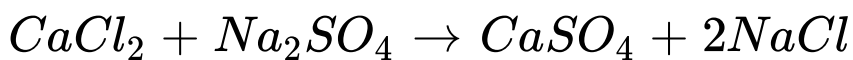
Watch Video Solution

207. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



Watch Video Solution

208. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



Watch Video Solution

209. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



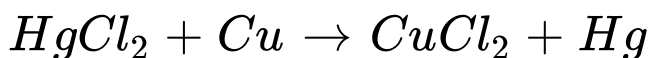
Watch Video Solution

210. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



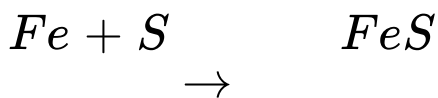
Watch Video Solution

211. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



Watch Video Solution

212. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



Watch Video Solution

213. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



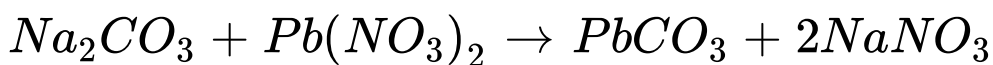
Watch Video Solution

214. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



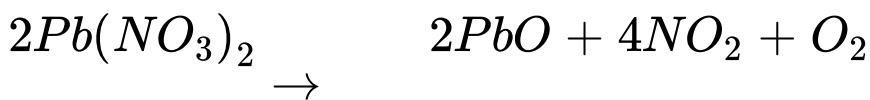
[Watch Video Solution](#)

215. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



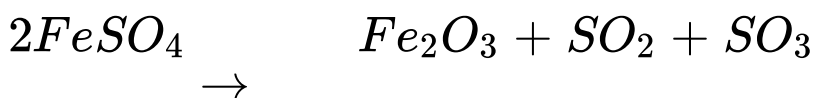
[Watch Video Solution](#)

216. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



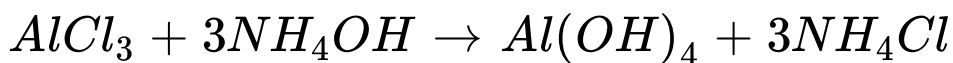
Watch Video Solution

217. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



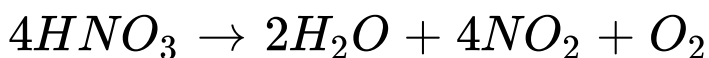
Watch Video Solution

218. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



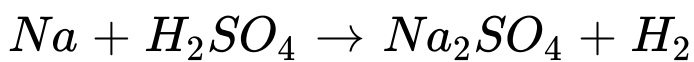
Watch Video Solution

219. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



Watch Video Solution

220. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :



Watch Video Solution

221. কলিচূনের সংকেত হল -

A. KOH

B. $NaOH$

C. CaO

D. 2, 3, 2

Answer:



Watch Video Solution

222. $__ + KClO_3 \rightarrow __ KCl + __ O_2$, এই বিক্রিয়ার

সমতাবিধানে সঠিক সংখ্যাগুলি যথাক্রমে হল -

A. 3, 2, 2

B. 2, 2, 3

C. 2, 3, 1

D.

Answer:



Watch Video Solution

223. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$, এই বিক্রিয়াটি -

- A. প্রত্যক্ষ সংযোগ
- B. বিয়োজন
- C. বিনিময় ধরনের বিক্রিয়া
- D.

Answer:



Watch Video Solution

224. $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$, এই বিক্রিয়াটি হল -

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ

B. বিয়োজন

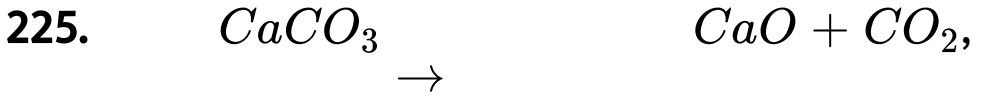
C. প্রতিস্থাপন

D. বিয়োজন

Answer:



Watch Video Solution



রাসায়নিক বিক্রিয়াটি হল -

- A. প্রত্যক্ষ সংযোগ
- B. বিনিময়
- C. প্রতিস্থাপন
- D. প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়া

Answer:



Watch Video Solution

226. $Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$, রাসায়নিক

বিক্রিয়া হল -

- A. বিয়োজন বিক্রিয়া
- B. বিনিময় বিক্রিয়া
- C. প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া
- D. প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়া

Answer:



Watch Video Solution

227. $Pb + CuCl_2 \rightarrow PbCl_2 + Cu$, বিক্রিয়াটি

হল -

- A. বিনিময় বিক্রিয়া
- B. বিয়োজন বিক্রিয়া
- C. প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া
- D.

Answer:



Watch Video Solution

228. $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$, বিক্রিয়াটি

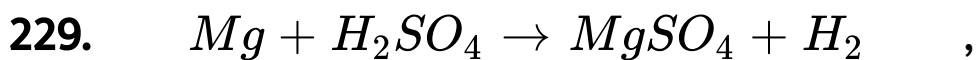
হল -

- A. বিনিময় প্রকৃতি
- B. প্রত্যক্ষ সংযোগ প্রকৃতির
- C. প্রতিস্থাপন প্রকৃতির
- D. বিনিময় বিক্রিয়া

Answer:



Watch Video Solution



বিক্রিয়াটি হল -

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়া

B. বিয়োজন বিক্রিয়া

C. প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া

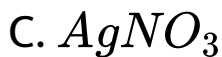
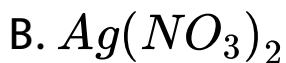
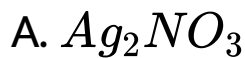
D. $AgNO_2$

Answer:



Watch Video Solution

230. সিলভার নাইট্রেটের সংকেত হল -

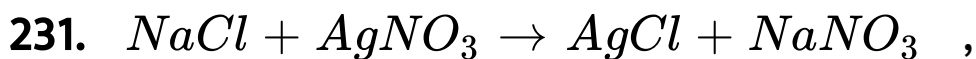


D. কোনোটিই নয়

Answer:



Watch Video Solution



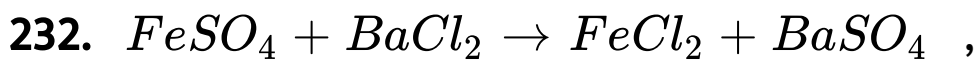
বিক্রিয়াটি -

- A. বিয়োজন বিক্রিয়া
- B. প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়া
- C. বিনিময় বিক্রিয়া
- D. প্রত্যক্ষ সংযোগ

Answer:



Watch Video Solution



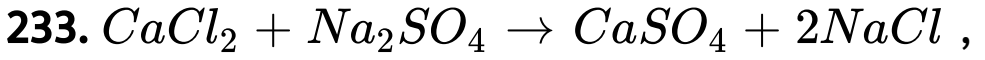
বিক্রিয়াটি হল -

- A. প্রতিস্থাপন
- B. বিনিময়
- C. বিয়োজন
- D. প্রত্যক্ষ সংযোগ

Answer:



Watch Video Solution



এটি কোন্ ধরনের বিক্রিয়া -

A. বিয়োজন

B. প্রতিস্থাপন

C. বিনিময়

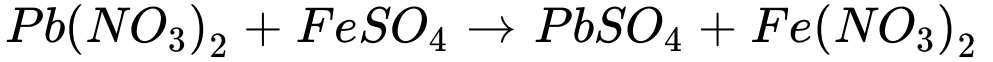
D. বিনিময়

Answer:



Watch Video Solution

234.



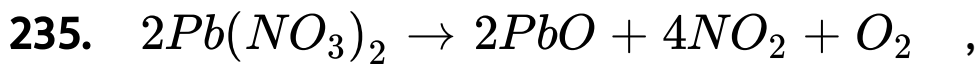
- এই বিক্রিয়াটি কী ধরনের বিক্রিয়া ?

- A. প্রতিস্থাপন
- B. প্রত্যক্ষ সংযোগ
- C. বিয়োজন
- D. সংযোজন

Answer:



Watch Video Solution



এটি কী জাতীয় বিক্রিয়া ?

A. প্রতিস্থাপন

B. বিনিময়

C. বিয়োজন

D. বিয়োজন

Answer:



Watch Video Solution

236. $Fe + S \rightarrow FeS$, এই বিক্রিয়াটি কী ধরনের
বিক্রিয়া ?

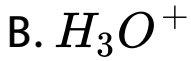
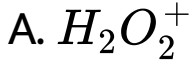
- A. প্রতিস্থাপন
- B. প্রত্যক্ষ সংযোগ
- C. বিনিময়
- D. O_3H^+

Answer:



Watch Video Solution

237. লঘু HCl দ্রবণে H^+ আয়ন জলের অণুর সঙ্গে জুড়ে তৈরি করে যে আয়ন তা হল -



D. প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া

Answer:



Watch Video Solution

238. $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$ বিক্রিয়াটি -

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ

B. বিয়োজন

C. বিনিময়

D. কোনোটিই নয়

Answer:



Watch Video Solution

239. কাপড় কাচার সোডা ও মিউরিয়টিক অ্যাসিডের
বিক্রিয়ায় উৎপন্ন হয় -

- A. ক্লোরিন
- B. অক্সিজেন
- C. কার্বন ডাইঅক্সাইড
- D. বিয়োজন

Answer:



Watch Video Solution

240. $HgCl_2 + Cu \rightarrow CuCl_2 + Hg$ এই

বিক্রিয়াটি হল -

- A. প্রত্যক্ষ সংযোগ
- B. বিনিময়
- C. প্রতিস্থাপন
- D. কার্বনিক অ্যাসিড

Answer:



Watch Video Solution

241. বাথরুম পরিষ্কার করার জন্য ব্যবহার করা হয় -

A. সালফিউরিক অ্যাসিড

B. মিউরিয়টিক অ্যাসিড

C. নাইট্রিক অ্যাসিড

D. হাইড্রোজেন

Answer:



Watch Video Solution

242. দস্তার সঙ্গে লঘু হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড বিক্রিয়ায়

উৎপন্ন হয় -

A. অক্সিজেন

B. নাইট্রোজেন

C. ক্লোরিন

D.

Answer:



Watch Video Solution

243. পাথুরে চুনকে জলে মেশালে জলের উষ্ণতা -

A. একই থাকে

B. হ্রাস পায়

C. বৃদ্ধি পায়

D. 2, 2, 2

Answer:



Watch Video Solution

244. $Fe_2O_3 + xC = yFe + zCO$ বিক্রিয়াটিকে

সমতাবিধান করলে x, y ও z -এর মান হয় -

A. 3, 2, 3

B. 2, 3, 3

C. 3, 3, 3

D. $P = CH_3OH, Q = O_2$

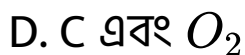
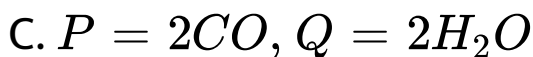
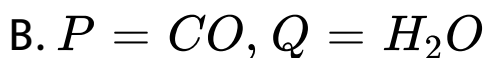
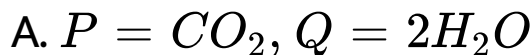
Answer:



Watch Video Solution

245. $CH_4 + 2O_2 = P + Q$, বিক্রিয়াটির

বিক্রিয়াজাত পদার্থ P এবং Q হল -



Answer:



Watch Video Solution

246. $2C + O_2 = 2CO$ বিক্রিয়াটিতে বিক্রিয়াজাত

পদার্থ হল -

A. C

B. O_2

C. CO

D. MgO

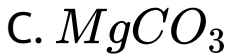
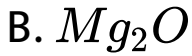
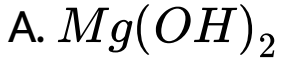
Answer:



Watch Video Solution

247. ম্যাগনেসিয়াম (Mg) ও অক্সিজেনের বিক্রিয়ায়

উৎপন্ন বিক্রিয়াজাত পদার্থটি হল -



D. ক্যালসিয়াম

Answer:



Watch Video Solution

248. চুনাপাথরকে উত্তপ্ত করলে পাওয়া যায় -

A. কলিচুন

B. পোড়া চুন

C. অক্সিজেন

D. বর্ণহীন

Answer:



Watch Video Solution

249. তুঁতের জলীয় দ্রবণ কী বর্ণের হয় ?

A. লাল

B. নীল

C. কালো

D. কোনো আস্তরন পড়ে না

Answer:



Watch Video Solution

250. কপার সালফেট দ্রবণে লোহার ছুরি ডোবালে, ছুরির গায়ে কী রঙের আস্তরণ পড়ে ?

A. সাদা

B. কালো

C. লালচে-বাদামি

D. লাল

Answer:



Watch Video Solution

251. খাবার লবণের খুব পাতলা জলীয় দ্রবণে কয়েক ফোঁটা সিলভার নাইট্রেট দ্রবণ মেশালে কী রঙের অধঃক্ষেপ উৎপন্ন হয় ?

A. সাদা

B. কালো

C. নীল

D. বিয়োজন

Answer:



Watch Video Solution

252. $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$ বিক্রিয়াটি কী ধরনের
বিক্রিয়া ?

- A. প্রত্যক্ষ সংযোগ
- B. বিনিময়
- C. প্রতিস্থাপন
- D.

Answer:



Watch Video Solution

253. পাথুরে চুনের রাসায়নিক নাম কী ?



Watch Video Solution

254. লোহার পেরেকের ওপর কোন্ ধাতুর প্রলেপ দেওয়া হয় ?



Watch Video Solution

255. পোড়াচুন জলের সংস্পর্শে এলে কলিচুনে পরিণত হয়। এই ঘটনাকে কী বলে ?



[Watch Video Solution](#)

256. কলিচুনের রাসায়নিক নাম কী ?



[Watch Video Solution](#)

257. কোনো রাসায়নিক বিক্রিয়ায় অংশগ্রহণকারী উপাদানগুলিকে কী বলে ?



[Watch Video Solution](#)

258. বিক্রিয়ক কাকে বলে ?



Watch Video Solution

259. রাসায়নিক বিক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন পদার্থকে কী বলে ?



Watch Video Solution

260. $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$ বিক্রিয়ায়

বিক্রিয়ক ও বিক্রিয়াজাত পদার্থ শনাক্ত করো।



Watch Video Solution



বিক্রিয়াটিতে বিক্রিয়কের নাম কী ?



Watch Video Solution

262. বিদ্যুৎস্ফুলিঙ্গের উপস্থিতিতে H_2 ও O_2 -এর
প্রত্যক্ষ সংযোগে কী উৎপন্ন হয় ?



Watch Video Solution

263. ক্যালসিয়াম কার্বনেটকে তাপ দিলে কী উৎপন্ন হয় ?



Watch Video Solution

264. $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$ বিক্রিয়াটির সমতা বিধান করলে কী পাওয়া যাবে ?



Watch Video Solution

265. মারকিউরিক অক্সাইডকে উত্তপ্ত করা হল - কী ঘটবে ?





Watch Video Solution

266. নাইট্রোজেন ও হাইড্রোজেন বিক্রিয়া করে কী উৎপন্ন করে ?



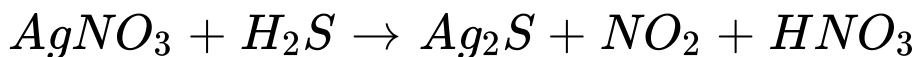
Watch Video Solution

267. সমতা বিধান করো :



Watch Video Solution

268. সমতাবিধান করো :



 [Watch Video Solution](#)

269. সমতাবিধান করো :



 [Watch Video Solution](#)

270. $P_4 + \dots \cdot I_2 = 4PI_3$ সমীকরণটি সমতাবিধান

করার জন্য কত অনু I_2 প্রয়োজন ?



Watch Video Solution

271. হাইড্রোজেন ও ক্লোরিনের বিক্রিয়ায় কী উৎপন্ন হয় ?



Watch Video Solution

272. $NH_3 + HCl \rightarrow NH_4Cl$ - এটি কী ধরনের
বিক্রিয়া ?



Watch Video Solution

273. $2Hg + O_2 \rightarrow 2HgO$ বিক্রিয়াটি কী ধরনের ?



Watch Video Solution

274. $C + O_2 \rightarrow CO_2$ -এটি কী ধরনের বিক্রিয়া?



Watch Video Solution

275. কোন্ ধরনের বিক্রিয়া উল্লেখ করো ।

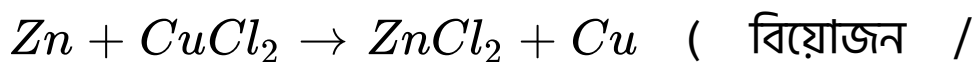
$N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ (বিয়োজন / প্রত্যক্ষ সংযোগ /

বিনিময় / প্রতিস্থাপন)



Watch Video Solution

276. কোন্ ধরনের বিক্রিয়া উল্লেখ করো ।



প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া)



Watch Video Solution

277. $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$ বিক্রিয়াটি কোন্ ধরনের

বিক্রিয়া ?



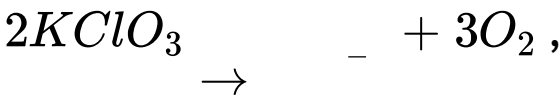
Watch Video Solution

278. সমীকরণসহ বিয়োজন বিক্রিয়ার উদাহরণ দাও ।



Watch Video Solution

279. নীচের বিক্রিয়াটি সম্পূর্ণ করো এবং কী ধরনের
বিক্রিয়া তা উল্লেখ করো ।



Watch Video Solution

280. নীচের বিক্রিয়াটি সম্পূর্ণ করো এবং কী ধরনের

বিক্রিয়া তা উল্লেখ করো । $NaCl + AgNO_3 \rightarrow$

__ + __



Watch Video Solution

281. কপার সালফেটের সংকেত লেখো ।



Watch Video Solution

282. ফেরাস সালফেট দ্রবণে বেরিয়াম ক্লোরাইড যোগ করলে কী ঘটে ?

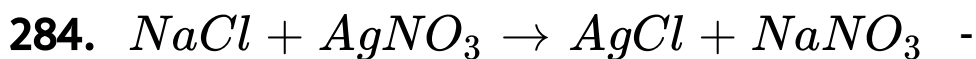


Watch Video Solution

283. কিউপ্রিক ক্লোরাইড দ্রবণে জিংক যোগ করলে কী ঘটে ?



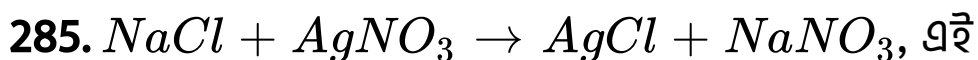
Watch Video Solution



বিক্রিয়াটিতে কোন্ কোন্ আয়নের বিনিময় ঘটে ?



Watch Video Solution



বিক্রিয়াটিতে $AgCl$ -এর বর্ণ কী ?



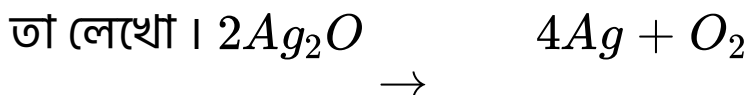
Watch Video Solution

286. একটি বিনিময় বিক্রিয়ার উদাহরণ দাও ।



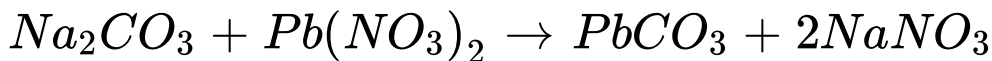
Watch Video Solution

287. বিক্রিয়ার সমীকরণ দেখে বিক্রিয়াটি কেমন ধরনের



Watch Video Solution

288.

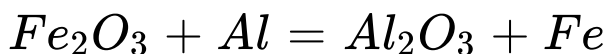


, এটি কোন্ ধরনের বিক্রিয়া ?



Watch Video Solution

289. নিম্নলিখিত সমীকরণটির সমতাবিধান করো:



Watch Video Solution



উৎপন্ন বিক্রিয়াজাত পদার্থগুলি লেখো।



Watch Video Solution

291. H_2O_2 -এর বিয়োজনে বিক্রিয়াজাত পদার্থ রূপে কী পাওয়া যায় ?



Watch Video Solution

292. শূন্যস্থান পূরণ করো : দস্তার সঙ্গে মিউরিয়টিক অ্যাসিডের বিক্রিয়ায় __ গ্যাস উৎপন্ন হয় ।



Watch Video Solution

293. শূন্যস্থান পূরণ করো : কোনো রাসায়নিক বিক্রিয়ার ফলে যেমন তাপ __ হতে পারে, তেমনই তাপের __ -ও ঘটতে পারে ।



Watch Video Solution

294. শূন্যস্থান পূরণ করো : পাথুরে চুনে জল দিলে একটি __ রঙের পদার্থ উৎপন্ন হয়, একে __ বলা হয় ।



Watch Video Solution

295. শূন্যস্থান পূরণ করো : চূনাপাথরকে উত্তপ্ত করলে __
এবং __ উৎপন্ন হয় ।



Watch Video Solution

296. শূন্যস্থান পূরণ করো :



Watch Video Solution

297. শূন্যস্থান পূরণ করো : রাসায়নিক সমীকরণে একের বেশি বিক্রিয়াজাত পদার্থ থাকলে তাদের সংকেতের মাঝে __ চিহ্ন দিয়ে লেখা হয় ।



Watch Video Solution

298. শূন্যস্থান পূরণ করো : মারকিউরিক অক্সাইডকে উত্তপ্ত করলে __ এবং __ উৎপন্ন হয় ।



Watch Video Solution

299. শূন্যস্থান পূরণ করো : নাইট্রোজেনের সঙ্গে হাইড্রোজেন যুক্ত হয়ে __ উৎপন্ন হয়।



Watch Video Solution

300. শূন্যস্থান পূরণ করো : রাসায়নিক সমীকরণের মধ্যে বিক্রিয়ক বা বিক্রিয়াজাত পদার্থের __ -এর আগে উপযুক্ত সংখ্যা বসিয়ে দু-দিকে প্রত্যেক মৌলের __ সংখ্যা সমান করতে হয়।



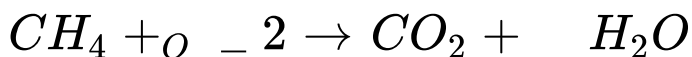
Watch Video Solution

301. শূন্যস্থান পূরণ করো :



Watch Video Solution

302. শূন্যস্থান পূরণ করো :



Watch Video Solution

303. শূন্যস্থান পূরণ করো : $2H_2 + O_2 = 2H_2O$,

বিক্রিয়ায় বিক্রিয়াগুলি __ পদার্থ।



Watch Video Solution

304. শূন্যস্থান পূরণ করো : $2KClO_3 \rightarrow _ + 3O_2$



Watch Video Solution

305. শূন্যস্থান পূরণ করো :

$2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$, এটি একটি __ বিক্রিয়ার

উদাহরণ ।



Watch Video Solution

306. শূন্যস্থান পূরণ করো :

$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$, এটি __ বিক্রিয়া ।



Watch Video Solution

307. শূন্যস্থান পূরণ করো : সামান্য __ মেশানো জলের

মধ্য দিয়ে তড়িৎ চালনা করলে জল ভেঙ্গে হাইড্রোজেন ও

__ গ্যাস উৎপন্ন করে ।



Watch Video Solution

308. শূন্যস্থান পূরণ করো : __ বা __ -এর প্রভাবে কোনো যৌগ ভেঙে একাধিক পদার্থ উৎপন্ন হলে, তাকে __ বিক্রিয়া বলে ।



Watch Video Solution

309. শূন্যস্থান পূরণ করো : হাইড্রোজেন পারঅক্সাইড বিয়োজিত হয়ে __ ও __ উৎপন্ন করে ।



Watch Video Solution

310. শূন্যস্থান পূরণ করো : সিলভার ক্লোরাইডের সংকেত হল __ ।



Watch Video Solution

311. শূন্যস্থান পূরণ করো : সিলভার নাইট্রেট ও সোডিয়াম ক্লোরাইডের বিক্রিয়ায় উৎপন্ন সাদা অধঃক্ষেপটি হল __ -এর ।



Watch Video Solution

312. শূন্যস্থান পূরণ করো : যে বিক্রিয়ায় একটি মৌল অন্য মৌলের যৌগ থেকে তাকে সরিয়ে সেই জায়গা নেয়, তাকে বলে __ বিক্রিয়া ।



Watch Video Solution

313. শূন্যস্থান পূরণ করো : __ দ্রবণের মধ্যে লোহার ছুরি ডুবিয়ে কিছুক্ষণ রাখলে ছুরির গায়ে __ আস্তরণ তৈরি হয় ।



Watch Video Solution

314. শূন্যস্থান পূরণ করো : বিনিময় বিক্রিয়ায় দুটি বিক্রিয়ক পদার্থের মধ্যে উপস্থিত __ বিনিময় ঘটে বিক্রিয়াজাত পদার্থ উৎপন্ন হয়।



Watch Video Solution

315. শূন্যস্থান পূরণ করো :



Watch Video Solution

316. শূন্যস্থান পূরণ করো : ফেরাস সালফেট দ্রবণে বেরিয়াম ক্লোরাইড যোগ করলে __ রঙের __ ছিটিয়ে পড়ে ।



Watch Video Solution

317. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো : পাথুরে চুন জলের সংস্পর্শে এলে জল ঠান্ডা হয়ে যায় ।



Watch Video Solution

318. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো :

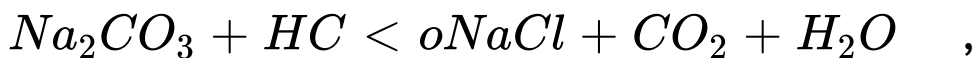


হয়।



Watch Video Solution

319. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো :

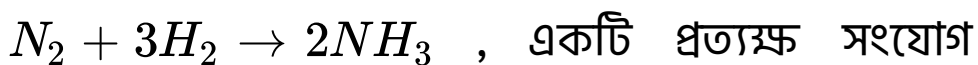


রাসায়নিক সমীকরণটি সমতাযুক্ত সমীকরণের উদাহরণ।



Watch Video Solution

320. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো :

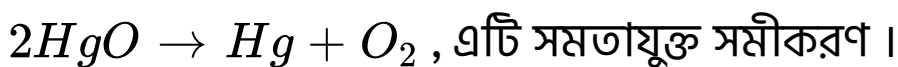


বিক্রিয়ার উদাহরণ ।



Watch Video Solution

321. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো :



Watch Video Solution

322. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো : বিয়োজন বিক্রিয়ায় বিক্রিয়ক হল যৌগিক পদার্থ ।



Watch Video Solution

323. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো : কিউপ্রিক ক্লোরাইড দ্রবণে দস্তা যোগ করলে লালচে-বাদামি রঙের তামা থিতিয়ে পড়ে ।



Watch Video Solution

324. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো : ফেরাস সালফেট দ্রবণে বেরিয়াম ক্লোরাইড যোগ করলে সাদা রং -এর বেরিয়াম সালফেট থিতিয়ে পড়ে ।



Watch Video Solution

325. তামা কি লোহা বা জিঙ্কের লবন থেকে এই ধাতুগুলিকে প্রতিস্থাপিত করতে পারবে?



Watch Video Solution

326. সিলভার ক্লোরাইড আর সোডিয়াম নাইট্রেটের জলীয় দ্রবণের মধ্যে বিনিময় ঘটানো সম্ভব হবে বলে তোমাদের মনে হয় কি?



Watch Video Solution